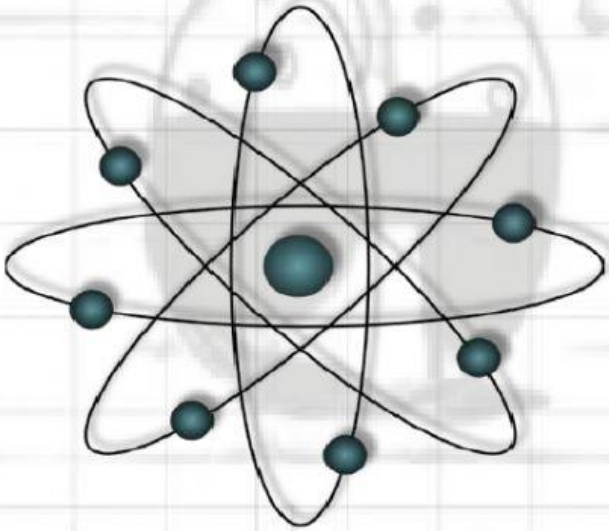
LKPD

Kelas X SMA

Lembar Kerja Peserta Didik

STRUKTUR ATOM



Nama :

Kelas :

Kelompok :

LIVEWORKSHEETS

Kompetensi Dasar

Menganalisis perkembangan teori model atom dari teori model atom Dalton sampai Mekanika Kuantum

Tujuan Pembelajaran

1. Menyebutkan jenis-jenis partikel dasar penyusun atom.
2. Menjelaskan struktur atom
3. Menentukan jumlah proton, neutron, dan elektron suatu atom ion
4. Menentukan jumlah nomor atom dan massa suatu atom jika diketahui jumlah proton, neutron, dan elektron
5. Menjelaskan pengertian isotop, isobar dan isoton
6. Memberikan contoh isotop, isobar dan isoton

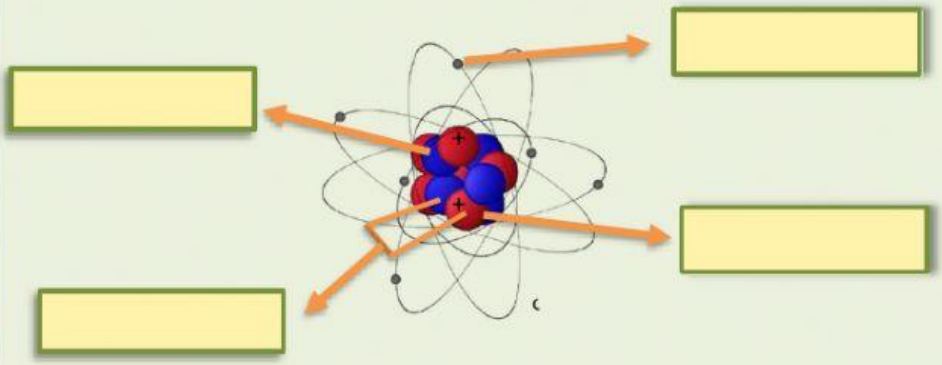
Petunjuk

- Bergabunglah membentuk kelompok yang setiap kelompok beranggotakan 2 orang
- Diskusikanlah setiap materi yang ada
- Isilah soal-soal dengan jawaban yang
- tepat Waktu pengerjaan 25 menit

LIVEWORKSHEETS

Tugas

1. Analisis gambar atom berikut! Tentukanlah partikel penyusun atomnya!

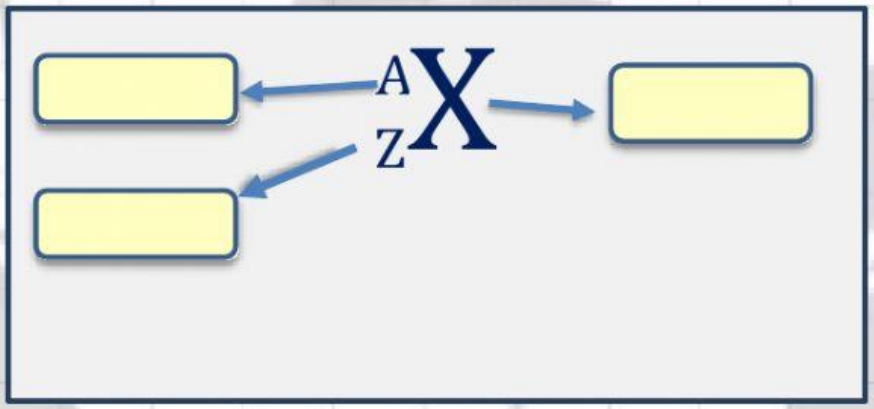


2. Drag and drop jawaban yang sudah tersedia untuk melengkapi penulisan notasi struktur atom netral berikut!

Nomor atom

Nomor massa

Lambang unsur



LIVEWORKSHEETS

3. Lengkapi tabel-tabel berikut!

a. Tentukan jumlah proton, elektron, dan neutron pada ion-ion berikut!

Notasi	Jumlah Proton	Jumlah Elektron	Jumlah Neutron
$_{10}{}^{20}Ne$			

b. Lengkapi tabel dibawah ini :

No	Nama Unsur	Nomor atom	Nomor massa	Jumlah			Lambang atom
				proton	elektron	neutron	
1	Karbon	6	12	.....	.....	.....	.....
2	Belerang	16	.....	.....	.....	16	.....
3	.....	.....	.....	.....	.....	.....	$^{56}_{26}Fe$
4	Kripton	.....	84	.....	36	.....	.....
5	.....	47	.....	.....	.....	.....	$^{108}_{...}Ag$

LIVEWORKSHEETS

4. Dengan menarik garis, hubungkan atau pasangkan istilah dan pengertian berikut!

Isotop	Atom dari unsur yang berbeda (mempunyai nomor atom berbeda), tetapi mempunyai nomor massa yang sama
Isobar	Unsur-unsur sejenis yang memiliki nomor atom yang sama, tetapi memiliki nomor massa berbeda.
Isoton	Atom dari unsur yang berbeda (mempunyai nomor atom berbeda), tetapi jumlah neutronnya sama

5. Temukan pasangannya untuk contoh isotop, isobar, dan isoton

$_{12}^{25}Mg$ dan $_{12}^{24}Mg$	Isotop
$_{10}^{20}Ne$ dan $_{9}^{19}F$	Isobar
$_{11}^{23}Na$ dan $_{12}^{23}Mg$	Isoton
$_{18}^{40}Ar$ dan $_{18}^{39}Ar$	
$_{13}^{27}Al$ dan $_{14}^{28}Si$	

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS